

65. Molekül ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi her zaman doğrudur?

- A) Avogadro sayısı kadar molekül 22,4 litredir.
- B) Avogadro sayısı kadar molekül bir moldür.
- C) Elementin en küçük birimidir.
- D) Farklı cins atomlardan oluşur.
- E) Aynı cins atomlardan oluşur.

66. Aşağıdaki bileşik çiftlerinin her biri için, aynı miktar X ile birleşen Y lerin miktarları arasındaki oran hesaplanıyor.

1. bileşik 2. bileşik



Bu bileşik çiftlerinin hangilerinde, 1. bileşikteki Y nin miktarının, 2. bileşikteki Y nin miktarına oranı $2/3$ tür?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
- D) I ve II E) I ve III

67. Aşağıdaki tabloda X, Y, Z maddelerinin sabit basınçtaki bazı özellikleri verilmiştir.

Özellik	Madde		
	X	Y	Z
Erime süresince sıcaklık	Değişir	Değişmez	Değişmez
Farklı cinsten atom içerme	İçerir	İçerir	İçermez
Farklı cinsten molekül içerme	İçerir	İçermez	İçermez

Tablodaki bilgilere göre,

- I. X bir bileşiktir.
- II. Y bir elementtir.
- III. Z bir arı maddedir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
- D) II ve III E) I, II ve III

68. Kapalı bir kaptaki bir miktar O_2 gazı bulunmaktadır.

Bu kaba bir miktar da X gazı katıldığında, karışımın toplam kütlesi iki katına, toplam mol sayısı da üç katına çıkmıştır.

Bu X gazı aşağıdakilerden hangisi olabilir?

(H=1, C=12, O=16)

- A) H_2O B) CH_4 C) C_2H_2
- D) CO E) CO_2

Diğer sayfaya geçiniz.

69. Her biri tek yönlü, sabit sıcaklık ve basınçtaki I, II, III tepkimelerinin denklemlerinin aşağıdaki gibi olduğu varsayılmıştır. Bu tepkimelerdeki X ve Y ile ilgili öteki koşullar da parantez içindedir.

- I. $X(s) + Y(g) \rightarrow XY(s)$ (hacimleri eşit)
- II. $X(k) + Y(g) \rightarrow XY(s)$ (kütleleri ve mol kütleleri eşit)
- III. $X(g) + Y(g) \rightarrow XY(s)$ (hacimleri eşit)

Bu tepkimelerden hangileri tamamlandığında, bir miktar X veya Y nin artması beklenir?

(Gazlar ideal davranıştaadır.)

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) I ve III

70. Sabit basınçtaki bir arı maddenin katı, sıvı, gaz hallerinin herhangi birinden ötekine geçişi sırasında aşağıdakilerden hangisi her zaman doğrudur?

- A) Tanecikler arasındaki çekim kuvveti artar.
- B) Taneciklerin ortalama kinetik enerjisi değişmez.
- C) Maddenin molekül yapısı değişir.
- D) Maddenin özkütlesi azalır.
- E) Madde ortamdan ısı alır.

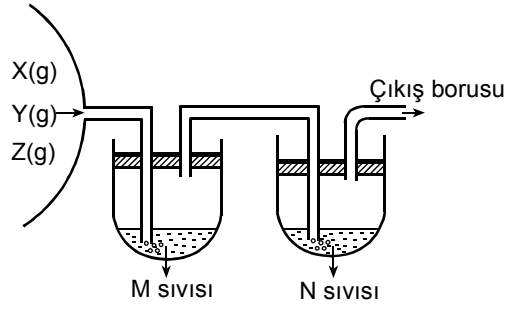
71. Üflenerek biraz şişirilip ağzı ipe bağlanmış elastik bir balon, bulunduğu ortamdan alınarak,

- I. aynı basınçta, daha soğuk,
- II. aynı sıcaklıkta, yükseltisi daha fazla,
- III. aynı sıcaklıkta, havası boşaltılmış

ortamlardan hangilerine konulduğunda, balonun hacminin artması beklenir?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) II ve III

72.



Şekildeki düzenekte, kaplardan birinde M, ötekinde N sıvısı vardır. X, Y, Z gazlarından oluşan bir karışım bu kaplardaki sıvılardan geçirilmektedir.

- M sıvısında X ve Z gazlarının,
- N sıvısında ise X ve Y gazlarının

çözünmediği bilinmektedir.

Buna göre, çıkış borusundan X, Y, Z gazlarından hangileri kesinlikle çıkar?

- A) Yalnız X B) Yalnız Y C) Yalnız Z
D) X ile Y E) Y ile Z

73. X ve Y arı sıvılarından oluşan homojen bir karışım, ağzı açık bir kaptaki ısıtılmaktadır.

Aynı koşullarda, X sıvısının kaynama noktası Y sıvısınınkinden yüksek olduğuna göre, ısıtma süresince aşağıdakilerin hangisi kesinlikle olmaz?

- A) Karışımın kaynama noktasında yükselme
- B) Karışımındaki X in kütlece yüzdesinde artma
- C) Karışımındaki Y nin kütlece yüzdesinde azalma
- D) Karışımındaki X in kütlece yüzdesinde artma
- E) Karışımındaki Y nin kütlece yüzdesinde azalma

Diğer sayfaya geçiniz.

74. Nötr X atomu ile Y ve Z tanecikleri karşılaştırılıyor.

Bu karşılaştırma sonunda X atomunun,

- Y taneciği ile yalnız proton sayılarının
- Z taneciği ile yalnız elektron sayılarının

eşit olduğu saptanıyor.

Buna göre,

- I. X ile Y aynı elementtir.
- II. X ile Z birbirinin izotopudur.
- III. Y ile Z iyon halindedir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) I ve III

75. Atom numaraları ardışık olan $_nX$ ve $_{n+1}Y$ elementlerinin periyodik özellikleri bakımından aşağıdakilerden hangisi **kesinlikle olanaksızdır?**

- A) Aynı düşey sütunda olmaları
B) Aynı yatay sırada olmaları
C) Aynı blokta (s, p gibi) olmaları
D) Kendi aralarında bileşik yapmaları
E) Bazı bileşiklerinde aynı değerlikte bulunmaları

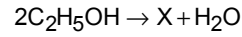
76. Aşağıdaki bileşik çiftlerinin hangisinde, iki bileşikteki azotun değeri birbirinden **farklıdır?**

- A) NH_3 , NH_4OH B) N_2O_5 , HNO_3
C) NO_2 , N_2O_4 D) NO_2 , HNO_2
E) N_2O_3 , HNO_2

77. Bir radyoaktif izotopla ilgili olarak aşağıdaki ifadelerden hangisi **yanlıştır?**

- A) α ışınması yaptığında atom numarası azalır.
B) β ışınması yaptığında kütle numarası değişmez.
C) Nötron yakaladığında atom numarası artar.
D) Elektron yakaladığında atom numarası azalır.
E) Oksijenli bileşiği de radyoaktiftir.

78.



tepkimesindeki X in basit formülü, aşağıdakilerden hangisinin basit formülü ile aynıdır?

- A) $C_2H_4(OH)_2$ B) C_4H_9OH
C) C_4H_{10} D) $C_4H_8(OH)_2$
E) $(CH_3)_2O$

Diğer sayfaya geçiniz.

ÖSS 2002
BASIN KOPYASI CEVAP ANAHTARI

SÖZEL BÖLÜM

1. C	31. B	61. D
2. E	32. E	62. C
3. A	33. C	63. E
4. D	34. A	64. A
5. B	35. D	65. A
6. A	36. C	66. C
7. E	37. A	67. E
8. D	38. B	68. B
9. B	39. E	69. B
10. B	40. D	70. E
11. C	41. B	71. A
12. E	42. E	72. B
13. D	43. A	73. E
14. A	44. D	74. B
15. C	45. C	75. D
16. E	46. C	76. A
17. A	47. E	77. D
18. B	48. A	78. C
19. D	49. D	79. C
20. C	50. E	80. E
21. E	51. B	81. B
22. D	52. C	82. E
23. A	53. B	83. A
24. C	54. A	84. D
25. B	55. E	85. C
26. A	56. C	86. D
27. E	57. E	87. C
28. C	58. A	88. E
29. A	59. B	89. C
30. D	60. E	90. A

SAYISAL BÖLÜM

1. C	31. D	61. B
2. A	32. E	62. D
3. E	33. D	63. A
4. B	34. A	64. C
5. D	35. B	65. B
6. C	36. E	66. E
7. A	37. B	67. C
8. C	38. D	68. B
9. B	39. B	69. A
10. E	40. A	70. B
11. A	41. E	71. E
12. B	42. C	72. A
13. D	43. D	73. D
14. A	44. B	74. E
15. E	45. D	75. A
16. D	46. D	76. D
17. B	47. B	77. C
18. C	48. A	78. B
19. E	49. E	79. D
20. A	50. D	80. E
21. C	51. A	81. D
22. D	52. E	82. B
23. C	53. E	83. C
24. B	54. C	84. B
25. C	55. D	85. A
26. E	56. E	86. C
27. C	57. B	87. A
28. A	58. E	88. C
29. E	59. C	89. D
30. B	60. B	90. E